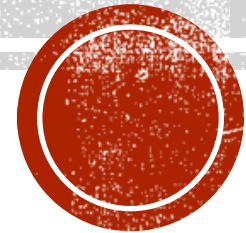


2ème année du cycle secondaire collégial

# *Les Combustions*



**Prof. YASSINE EL MASAUDY**

**Physique-Chimie**

## **OBJECTIFS**

- ❑ Savoir que la combustion est une transformation chimique.
- ❑ Connaître les produits de la combustion du carbone et du butane dans le dioxygène de l'air.
- ❑ Connaître le test d'identification du dioxyde de carbone.
- ❑ Distinguer la combustion complète de la combustion incomplète.
- ❑ Reconnaître les dangers de la combustion incomplète.
- ❑ Reconnaître quelques produits de la combustion des cigarettes et leurs répercussions sur la santé.





# I. La combustion : Une transformation chimique

## 1. Expériences et observations

On réalise successivement les expériences suivantes :

- ☒ Une bougie allumée est laissée à l'air libre.
- ☒ Une bougie allumée est coiffée d'un flacon contenant de l'air.
- ☒ Une bougie allumée est coiffée d'un flacon contenant du dioxygène.

Expériences		Observations
	Air libre	La bougie brûle tant qu'il reste de la cire.
	Récipient d'air	La bougie s'éteint spontanément au bout d'environ 20s.
	Récipient de dioxygène	La combustion est plus vive (éclaire et chauffe plus). La bougie s'éteint spontanément au bout d'environ 60s.

# I. La combustion : Une transformation chimique

## 2. conclusion

- ❑ Un combustible est un corps qui peut brûler en présence d'un comburant.
- ❑ Un comburant est un corps (dans l'air c'est le dioxygène) qui permet la combustion d'un combustible.
- ❑ Une combustion est une transformation chimique au cours de laquelle des corps disparaissent (du comburant et du combustible) appelés réactifs et des corps apparaissent appelés produits.



## II. La combustion du carbone

- Le charbon de bois est un solide constitué essentiellement d'atomes de carbone (environ 90%).
- Le dioxyde de carbone trouble l'eau de chaux.

### 1. Expérience

**Combustion dans l'air :**

On introduit un morceau de charbon incandescent dans un flacon contenant de l'air.

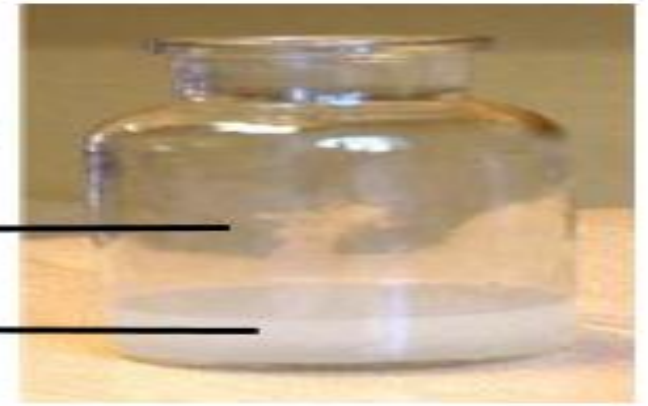


On verse de l'eau de chaux dans le flacon à la fin de l'expérience.



**Dioxyde de carbone**

**Eau de chaux troublée**



**Combustion dans le dioxygène :**

On introduit un morceau de charbon incandescent dans un flacon de dioxygène.

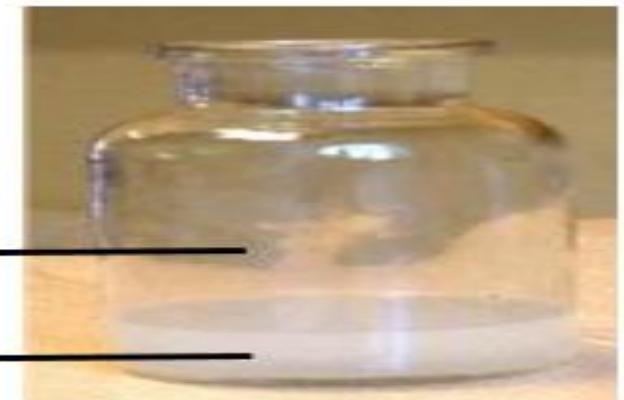


On verse de l'eau de chaux dans le flacon à la fin de l'expérience.



**Dioxyde de carbone**

**Eau de chaux troublée**



## II. La combustion du carbone

### 2. Observation

- ❑ Le morceau de charbon reste incandescent quelques instants puis s'éteint, la combustion s'effectue sans flamme dans l'air, mais dans le dioxygène pur, la combustion devient très vive.
- ❑ La combustion du carbone s'arrête.
- ❑ Le contenu gazeux du flacon en fin d'expérience trouble l'eau de chaux ; il s'est donc formé du dioxyde de carbone.



## II. La combustion du carbone

### 3. Conclusion

- ❑ La combustion du carbone dans le dioxygène pur ou le dioxygène de l'air est une transformation chimique.
- ❑ Lors de cette combustion, le carbone et le dioxygène disparaissent, et il se forme le dioxyde de carbone
- ❑ La combustion du carbone s'arrête par manque d'un des réactifs : le dioxygène ou le carbone s'il est entièrement consommé.



## II. La combustion du carbone

### 4. Bilan

- ❑ La combustion du carbone dans le dioxygène est une transformation chimique au cours de laquelle des corps disparaissent (carbone et dioxygène) et un corps apparaît (dioxyde de carbone).
- ❑ Le carbone est le combustible, le dioxygène est le comburant, le dioxyde de carbone est le produit de la combustion.
- ❑ Le bilan de la combustion du carbone s'écrit:





## II. La combustion du carbone

### 4. Bilan

Avant la combustion		Après la combustion
Combustible	Comburant	Produit
Carbone	Dioxygène	Dioxyde de carbone



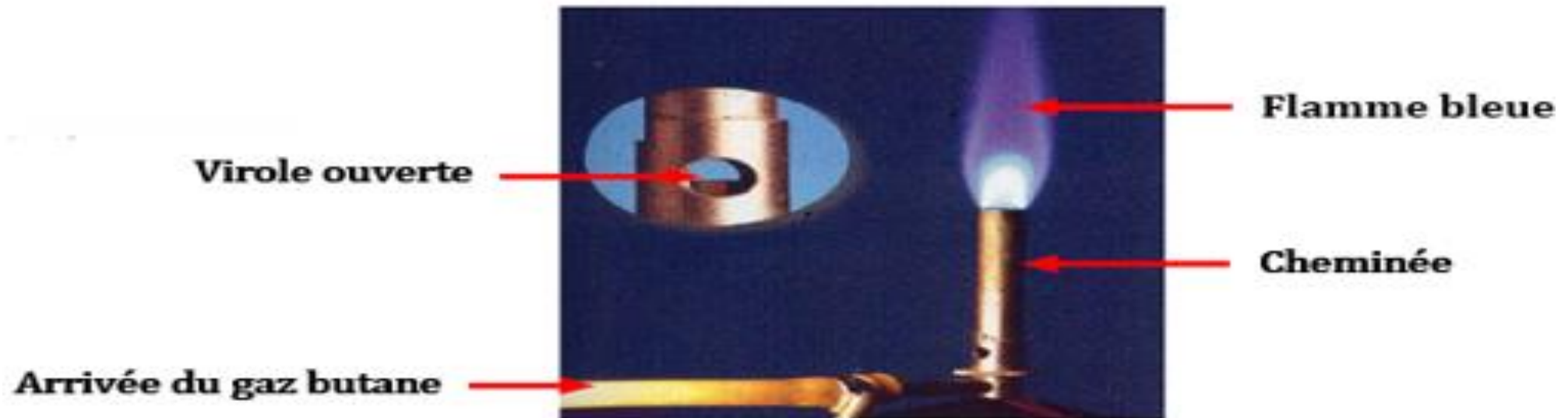
### III. La combustion du butane

- Le gaz butane est utilisé pour l'alimentation des cuisinières à gaz, des chauffe-eau, des becs BUNSEN de Laboratoire ....
- La virole sert à régler la quantité d'air lors de la combustion.

#### 1. Combustion complète

##### A. Expérience

- On réalise la combustion du butane à l'aide d'un bec bunsen, et on maintient la virole ouverte (le dioxygène de l'air est présent en quantité suffisante).



### III. La combustion du butane

#### 1. Combustion complète

##### B. Observation



- La combustion du butane se fait avec une flamme bleue, peu éclairante et très chauffante.
- On observe de la buée sur les parois intérieures du verre à pied.
- L'eau de chaux se trouble.



## III. La combustion du butane

### 1. Combustion complète

#### C. Conclusion

- ❑ Lorsque le dioxygène est en quantité suffisante, la combustion est dite complète.
- ❑ La présence de la buée montre que de l'eau s'est formée.
- ❑ Le gaz formé lors de la combustion trouble l'eau de chaux : c'est le dioxyde de carbone.



### III. La combustion du butane

#### 1. Combustion complète

##### D. Bilan

- ❑ Le butane est le combustible, le dioxygène est le comburant.
- ❑ La combustion complète du butane dans le dioxygène est une transformation chimique
- ❑ Lors de La combustion complète du butane, du butane et du dioxygène sont consommés (les réactifs), il apparaît de l'eau et du dioxyde de carbone ( les produits).
- ❑ Le bilan de la combustion complète du butane s'écrit :



### III. La combustion du butane

#### 1. Combustion complète

##### D. Bilan

<b>Avant la combustion</b>		<b>Après la combustion</b>	
Les réactifs		Les Produits	
Combustible	Comburant		
Butane	Dioxygène	Dioxyde de carbone	Eau

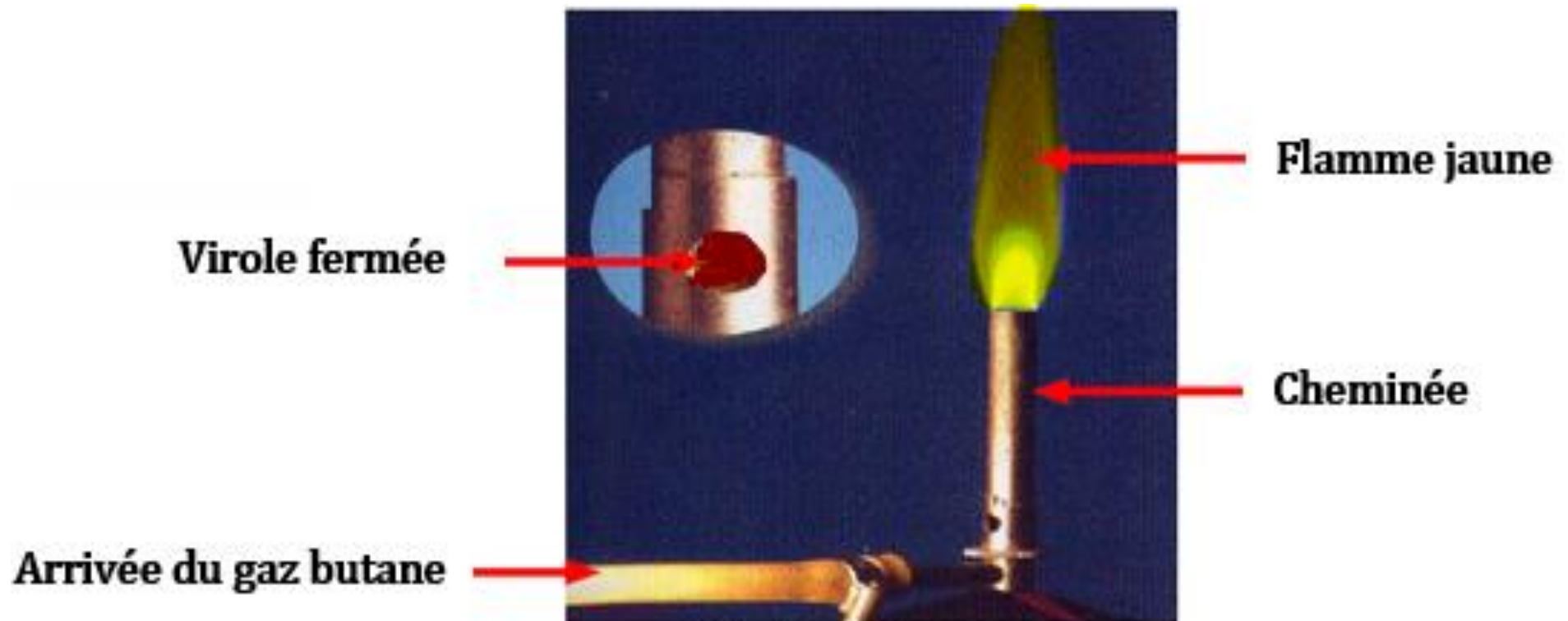


### III. La combustion du butane

#### 2. Combustion incomplète

##### A. Expérience

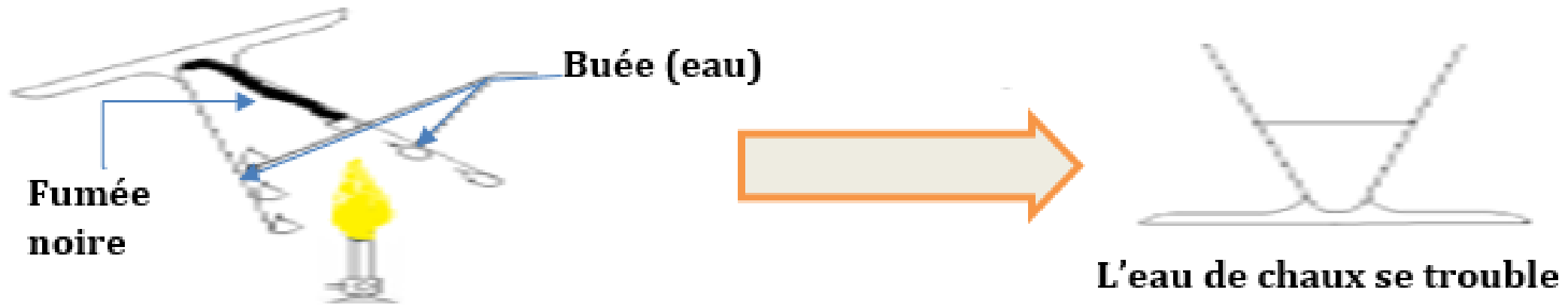
On réalise la combustion du butane à l'aide d'un bec bunsen, et on maintient la virole fermée (le dioxygène de l'air n'est pas présent en quantité suffisante).



# III. La combustion du butane

## 2. Combustion incomplète

### B. Observation



- La combustion du butane se fait avec une flamme jaune et éclairante.
- L'eau de chaux se trouble.
- On observe de la buée sur les parois intérieures du verre à pied.
- On observe un dépôt noir de carbone (fumée noire).
- Il se forme le monoxyde de carbone (gaz incolore, inodore et toxique).





# III. La combustion du butane

## 2. Combustion incomplète

### C. Conclusion

- ❑ Lorsque le dioxygène est en quantité insuffisante, la combustion est dite incomplète.
- ❑ Le butane est le combustible, le dioxygène est le comburant.
- ❑ Les produits de la combustion incomplète du butane dans le dioxygène sont le dioxyde de carbone, l'eau, le carbone et le monoxyde de carbone.



### III. La combustion du butane

#### 2. Combustion incomplète

##### D. Bilan

- ❑ La combustion incomplète du butane dans le dioxygène est une transformation chimique.
- ❑ Au cours de la combustion incomplète du butane, il se forme du dioxyde de carbone, de l'eau, du carbone et du monoxyde de carbone.
- ❑ Le bilan de la combustion incomplète du butane s'écrit :

Butane + dioxygène  $\longrightarrow$  dioxyde de carbone + eau + carbone + monoxyde de carbone



# III. La combustion du butane

## 2. Combustion incomplète

### D. Bilan

Avant la combustion		Après la combustion			
Les réactifs		Les Produits			
Combustible	Comburant				
Butane	Dioxygène	Dioxyde de carbone	Eau	Monoxyde de carbone	Carbone



## IV. La combustion des cigarettes

- L'analyse d'une cigarette montre qu'elle contient un nombre important de substances (2500 environ).

### 1. quelques produits de la combustion des cigarettes

a) Trois phénomènes se produisent lorsque le tabac de la cigarette brûle:

- Un phénomène physique : la vaporisation.

Une partie de la **nicotine** liquide présente dans le tabac est transformée en vapeur sous l'action de la chaleur dégagée.



❑ Un phénomène chimique : **la combustion**.

Une partie du tabac brûle complètement en donnant du **dioxyde de carbone**. L'autre partie, dont la combustion est incomplète, donne du **monoxyde de carbone** et d'autres gaz plus ou moins toxiques.

❑ Un autre phénomène chimique : **la pyrogénéation**.

Il s'agit de la décomposition du tabac sous l'action de la chaleur. Contrairement à la combustion, la pyrogénéation se fait sans intervention de l'air. C'est elle qui est responsable de la formation des **goudrons**.



## b) Conclusion

- ❑ La combustion de la cigarette dans le dioxygène de l'air est une transformation chimique.
- ❑ La fumée de tabac contient plus de 4000 substances chimiques qui se sont formées à cause de la combustion dont la **nicotine**, le **goudron**, le **monoxyde de carbone** et autres.



## 2. Les dangers de la cigarette

**Les produits de la combustion des cigarettes ont plusieurs effets:**

**La nicotine** : provoque des effets néfastes cardiovasculaires en augmentant la fréquence cardiaque, une diminution des artères.

**Le goudron** : est composé de nombreuses substances cancérigènes responsables des cancers liés au tabagisme. Les goudrons qui proviennent de la combustion de la cigarette se collent sur les parois de la bouche, du pharynx et des bronches.



### III. La combustion des cigarettes

□ **Le monoxyde de carbone** : se fixe sur l'hémoglobine des globules rouges et réduit leur capacité à transporter du dioxygène aux tissus. Il favorise la survenue d'une hypoxie, une augmentation des risques cardiovasculaires.





### III. Les dangers des combustions

#### **Les combustions présentent différents risques:**

- ❑ **Risque d'incendie** : le dioxygène et le combustible est au Contact d'une flamme.
- ❑ **Risque d'explosion** : Un mélange de gaz combustible et d'air peut provoquer une explosion au contact d'une flamme lorsqu'ils sont dans certaines proportions.
- ❑ **Risque d'asphyxie**: Le dioxygène de l'air est consommé par la combustion.
- ❑ **Risque d'intoxication par le monoxyde de carbone**: Production de monoxyde de carbone lors d'une combustion incomplète.

